

PROBLEMAS CALOR – TEMPERATURA Y TERMODINÁMICA

Lic. Henry Armando Maco Santamaria.

hmaco@usat.edu.pe

FÍSICA PRE USAT

CALOR, TEMPERATURA Y TERMODINÁMICA

PROBLEMA N° 01

¿Cuál es el valor de la temperatura de $25\text{ }^{\circ}\text{C}$, expresada en grados fahrenheit y en kelvin?

PROBLEMA N° 02

Al construir una nueva escala de temperatura se establece que 0°X corresponden a -32°C y que 250°X corresponden a 368°C ¿A cuántos $^{\circ}\text{C}$ equivale 50°X ?

PROBLEMA N° 03

Un disco de plomo tiene 15 cm de radio a la temperatura de 20 °C. ¿Cuál será su superficie a 60 °C?. ($\alpha_{\text{Pb}} = 2,85 \times 10^{-5} \text{ }^{\circ}\text{C}^{-1}$).

PROBLEMA N° 04

Una esfera de cobre tiene a 16 °C un radio de 20 mm. ¿Cuál será la nueva temperatura para que pase justamente por un anillo de 20,1 mm de radio?. ($\alpha_{\text{Cu}} = 1,9 \times 10^{-5} \text{ }^{\circ}\text{C}^{-1}$).

PROBLEMA N° 05

¿Qué cantidad de calor fluye en 10 s, perpendicular a una lámina de plomo de 10 cm^2 de sección transversal, 3 cm de espesor y diferencia de temperatura entre las caras $30 \text{ }^\circ\text{C}$?. ($k = 0,08 \text{ cal.cm}^{-1}.\text{s}^{-1}.\text{ }^\circ\text{C}^{-1}$).

PROBLEMA N° 06

Hallar la rapidez de radiación que emite un objeto cuya emisividad es de 0,1 a una temperatura de 27 °C.

PROBLEMA N° 07

Durante un proceso de compresión, se realiza sobre un sistema 30 kJ de trabajo, mientras que el sistema transfiere 12 kJ de calor al medio ambiente. Hallar la variación de energía interna.

PROBLEMA N° 08

En la vaporización de 1 g de agua a $100\text{ }^{\circ}\text{C}$ y 10^5 Pa , su volumen aumenta de 1 cm^3 a $1\,671\text{ cm}^3$. Calcular el trabajo y el cambio de energía interna.

PROBLEMA N° 09

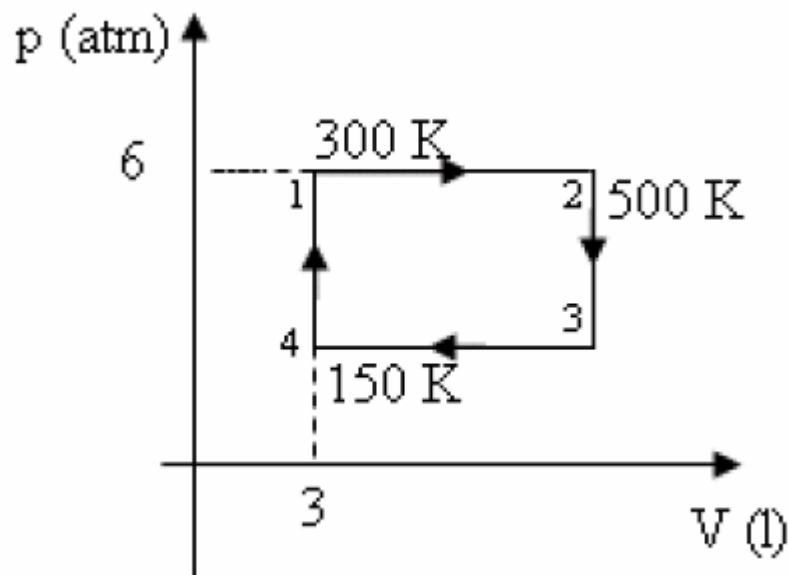
Durante una transformación un sistema realiza 700 J de trabajo y absorbe 1 200 J de calor. ¿Cuál es la variación de energía interna del sistema?

PROBLEMA N° 10

Durante una transformación isobárica a 1 atm el volumen de un gas varía desde $1,0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ hasta $1,5 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ y el gas absorbe 30 J de calor. ¿Cuál es la variación de energía interna del sistema?

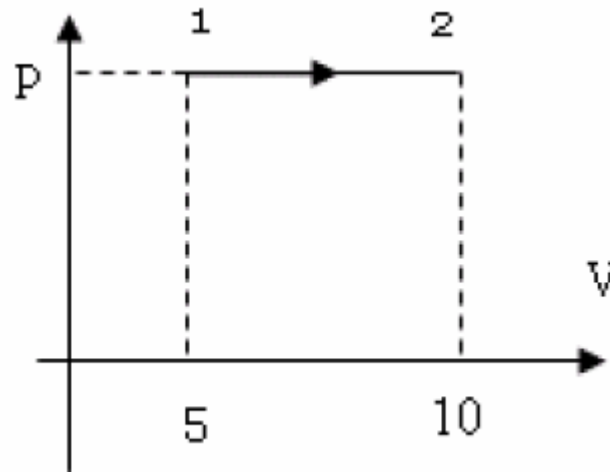
PROBLEMA N° 11

Un gas ideal es sometido a las transformaciones representadas en la figura, (a) calcular el valor de las variables p , V y T en los puntos 2, 3 y 4. (b) ¿cuál es el trabajo neto realizado por el gas?



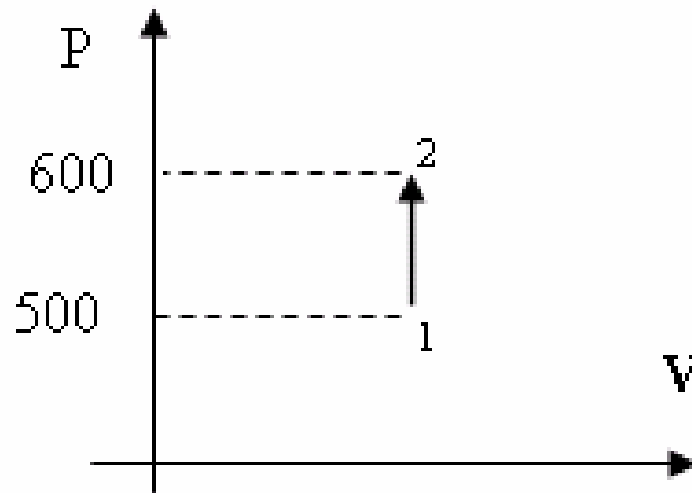
PROBLEMA N° 12

Dado el gráfico P (Pa)- V (m³) de un gas ideal, encontrar la temperatura (en K) en 2, si en 1 es de 300 K.



PROBLEMA N° 13

Dado el gráfico P (Pa)- V (m^3) y sabiendo que la temperatura en 1 de un gas ideal es de 600 K, ¿Cuál es la temperatura (en K) en "2"?



PROBLEMA N°

